PCT

国際事務局



特許協力条約に基づいて公開された国際出願

WO 92/07825 (11) 国際公開番号 (51) 国際特許分類 5 C07C 323/60, 323/65, 381/04 A1 A61K 31/165 (43) 国際公開日 1992年5月14日 (14.05.1992) (81) 指定国 PCT/JP91/01506 (21)国際出題番号 AT(欧州特許),BE(欧州特許),CA,CH(欧州特許), 1991年11月2日(02.11.91) (22) 国際出頭日 DE(欧州特許)。DK(欧州特許),ES(欧州特許),FR(欧州特許), GB(欧州特許),GR(欧州特許),IT(欧州特許),JP, KR, (30) 任先権データ LU(欧州特許)。NL(欧州特許)。SE(欧州特許)。US. 1990年11月5日(05.11.90) JP 特頭平2/299268 国際調査報告書 添付公開書類 (71) 出願人(米国を除くすべての指定国について) 大正製業株式会社 (TAISHO PHARMAGEUTICAL CO., LTD.)[JP/JP] 〒171 東京都登島区高田3丁目24番1号 Tokyo, (JP) (72) 発明者; および (75) 発明者/出願人(米国についてのみ) 佐藤正和(SATO, Masakazu)[JP/JP] 〒265 埼玉県梅巣市赤見台2丁目2番6-205号 Saitama, (JP) 川島 豊(KAWASHIMA, Yutaka)[JP/JP] 〒374 群馬県館林市赤生田町1731-1 Gunma, (JP) 畑山勝男(HATAYAMA, Katsuo)[JP/JP] 〒330 埼玉県大宮市堀崎町1200-215 Saitama, (JP) (74) 代理人 弁理士 北川富造(KITAGAWA, Tomizo) 〒171 東京都豊島区高田3丁目24番1号 大正製來株式会社内 Tokyo, (JP)

(54) Title: PHENOL DERIVATIVE

フェノール誘導体 (54) 発明の名称

$$\begin{array}{c} X \\ Y \\ \hline \\ X \\ \hline \\ NHCO-A-S \\ \hline \\ C(CH_3)_3 \\ \hline \\ C(CH_3)_3 \\ \end{array}$$

(57) Abstract

A phenol derivative represented by general formula (I) and its salt, wherein X represents C1 to C4 alkyl or C1 to C4 alkoxy; Y represents hydrogen or C₁ to C₄ alkoxy; and A represents C₁ to C₄ alkylene, etc. These compounds have an action of inhibiting ACAT and the formation of lipid peroxide and are useful as a remedy for arteriosclerosis.

(57) 要約

式

$$Y \longrightarrow X$$
NHCO-A-S
 $C(CH_3)_3$
 $C(CH_3)_3$

動脈硬化用剤として有用である。

(式中、Xは炭素数1~4のアルキル基または炭素数1~4のアルコキシ基を示し、Yは水素原子または炭素数1~4のアルコキシ基を示し、Aは炭素数1~4のアルキレン基、その他を示す。)で表されるフェノール誘導体およびその塩。本発明の化合物は、ACAT阻害作用および過酸化脂質生成抑制作用を示し、

情報としての用途のみ

PCTに基づいて公開される国際出竄のハンフレット第1頁にPCT加盟国を同定するために使用されるコード

AT オイーストライス アースストー アア BB バルルー アファ リラドス アイルルギーナッア BG ペプルルナンジル アラナア ファック サーフ・ボール ステール・ファール エア アース ステール・ファース アール・ファース アール・ファース アール・ファース アース アース アース アース アース アース アース アース アース ア	ES スペイン FI マインンド FR マンンド FR ファボニンン GI ギニアリンス GI ギイギリンカリスト HU フィー IT イタ本 KP 朝鮮健介テンカ KP 刺り ユリクセン LK スリクセン MC エーナコ	ML マリンプル MN モーランツ MN モーランツィンタイト NL オーラングェード RO ルーーマン アード RO ルーー・アン SE スマーン・アン SE スマーン・アン SU サイー TD ナーゴ US サイー TUS サーブ US M
DV 21.50 - 4	MC マダガスカル	

*SUの指定はロシア連邦の指定としての効力を有する。しかし、その指定が旧ソヴィエト連邦のロシア連邦以外の他の国で効力を有するかは不明である。

明 細 書

フェノール誘導体

技術分野

4

本発明はフェノール誘導体に関し、さらに詳しくはアシルーコエンザイムA コレステロール アシルトランスフェラーゼ (以後ACATと称す) 阻害作用と過酸化脂質生成抑制作用を有するフェノール誘導体に関する。

背景技術

ACATは脂肪酸アシルーコエンザイムAとコレステロールからコレステロールエステルへの合成を触媒する酵素であり、生体内でのコレステロールのエステル化のほとんどが <math>ACAT の作用によってなされていることが知られている [A. A. Spector et al, Prog. Lipid Res., 第18巻、第31—53頁 (1979年)]。

また、実験的に作成したアテローム性動脈硬化巣においてはACAT活性の増大が認められることから、アテローム性動脈硬化巣でのコレステロールエステルの蓄積とACAT活性との関連性が指摘されている [St. Clair et al, Circ. Res., 第27巻, 第213-225頁 (1970年), St. Clair et al, Prog. Cardiovasc. Dis., 第26巻, 第109-132頁 (1983年), P.M. Kinnuen et al, Biochemistry, 第27巻, 第7344-7350頁 (1988年)]。

一方、食餌由来のコレステロールの吸収に際しては、腸管内に存在する遊離型のコレステロールが小腸粘膜内においてエステル化された後キロミクロンとしてリンパ管内に分泌されることが知られており、この際にも小腸粘膜内に存在するACATによるコレステロールのエステル化が大きく関与していることが知られている [K. E. Sucklinget al, J. Lipid Res., 第26巻、第647—671頁 (1985年), J. G. Heider et al, J. Lipid Res., 第34巻,第176—183頁 (1983年)]。

この様に、ACAT阻害剤は動脈硬化巣に作用してコレステロールエステルの 蓄積を抑制することによりアテローム性動脈硬化の生成、進展を抑制し、また小 腸粘膜に作用してコレステロール吸収を抑制することが考えられる。

従来から知られているACAT阻害剤としてはアメリカ特許第4.623.662号明細 書に開示された置換尿素誘導体、特開昭60-41655号および特開昭63-253060号に 開示されたアニリド誘導体等があるが、それらの作用は未だ充分ではない。 また、フェノール誘導体には過酸化脂質生成抑制作用が報告されている化合物 が幾つか知られており、それらのうちプロブコールが高コレステロール治療剤と して適用されている。

しかしながら、現在強力な坑酸化作用とACAT阻害作用を合わせ持つ化合物は知られていない。

本発明は、より強力な坑酸化作用とACAT阻害作用を合わせ持ち、動脈硬化 用剤として有用な新規化合物を提供することを目的とする。

発明の開示

本発明の化合物は、下記式Ⅰ

[式中、Xは炭素数1~4のアルキル基または炭素数1~4のアルコキシ基を示し、Yは水素原子または炭素数1~4のアルコキシ基を示し、Aは炭素数1~4のアルキレン基または式

$$-CH_2-S-(CH_2)_n-$$

(式中、mは $0\sim10$ の整数を示し、nは0、1または2を示す。)で表される 基を示す。]で表されるフェノール誘導体およびその塩である。

本発明において、アルキル基とは直鎖または分枝鎖状のアルキル基であり、たとえばメチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、ブチル基、イソブチル基、tーブチル基である。アルコキシ基とは直鎖または分枝状のアルコキシ基であり、たとえばメトキシ基、エトキシ基、プロポキシ基、イソプロポキシ基、プトキシ基、イソプトキシ基、tーブトキシ基である。アルキレン基とは直鎖または分枝鎖状のアルキレン基であり、たとえばメチレン基、エチレン基、トリメチレン基、ジメチルメチレン基、テトラメチレン基などである。

本発明の式」の化合物の塩とは薬理学的に許容されるものを意味し、たとえば

ţ

硫酸、塩酸、燐酸などの鉱酸との塩、酢酸、乳酸、酒石酸、フマール酸、マレイン酸、トリフルオロ酢酸、メタンスルホン酸などの有機酸との塩などが挙げられる。

また、本発明の式 1 の化合物のうち好ましい化合物は実施例で示された化合物であり、さらに好ましくは $N-[2-(3.5-ジ-t-プチル-4-E \ F \ D+i)$ アセチル $]-2.6-ジイソプロピルアニリン、<math>N-[2-(3.5-ジ-t- T + N-4-E \ F \ D+i)$ アセチル]-2.4.6-F リメトキシアニリン、 $N-[3-(3.5-ジ-t- T + N-4-E \ F \ D+i)$ アニリン、 $N-[3-(3.5-ジ-t- T + N-4-E \ F \ D+i)$ アロピオニル $]-2.6-ジイソプロピルアニリン、<math>N-[2-\{6-[(3.5-ジ-t- T + N-4-E \ F \ D+i)]$ -2.6-ジイソプロピルアニリン アセチル $]-2.6-ジイソプロピルアニリンおよび<math>N-[2-\{6-[(3.5-ジ-t- T + N-4-E \ F \ D+i)]$ $-2.6-ジイソプロピルアニリンおよび N-[2-\{6-[(3.5-ジ-t- T + N-4-E \ F \ D+i)]$ -2.6-ジイソプロピルアニリンである。

式 I の化合物を動脈硬化の予防および治療剤に用いるためには、式 I の化合物 を常用の増量剤、結合剤、崩壊剤、p H 調節剤、溶解剤などを添加し、常用の製 剤技術によって錠剤、丸剤、カプセル剤、顆粒剤、粉剤、液剤、乳剤、懸濁剤、 注射剤などに調製することができる。

式 I の化合物は、成人の患者に対して 0.1~5000 mg/日を数回に分けて 経口または非経口で投与することができる。この投与量は疾病の種類、患者の年 齢、体重、症状により適宜増減することができる。

式」の化合物は、たとえば次の方法で製造することができる。すなわち、

(1) 下記式 !!

(式中、X、YおよびAは前記と同意義であり、Halはハロゲン原子である。) で示されるアニリド誘導体を塩基の存在下に 2.6 - ジー t - プチルー4 - メルカ プトフェノールと反応させることによって製造することができる。ここで用いられる塩基としては、たとえば炭酸カリウム、炭酸ナトリウム、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等の無機塩基、トリエチルアミン、ジイソプロビルエチルアミン、ビリジン等の有機塩基、ナトリウムメトキシド、ナトリウムエトキシド、 t ーブトキシカリウム等のアルコキシドのほか、水素化ナトリウム、水素化カリウム、ナトリウムアミド等が挙げられる。

(2)式 1 の化合物のうち硫黄原子が酸化された化合物(nが 1 または 2)は、上記で得られた nが 0 の式 1 の化合物をさらに反応に不活性な溶媒中で酸化して得ることができる。ここで用いられる酸化剤としては、過酸化水素、m-クロロ過安息香酸、過酢酸等が挙げられ、反応に不活性な溶媒としては、水、酢酸、メタノール、エタノール、イソプロパノール、 t ーブタノール等のアルコール類、ジオキサン、テトラヒドロフラン等のエーテル類のほか、ジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド、塩化メチレン、クロロホルム、アセトン等が挙げられる。

(3)式 I の化合物のうちmが O の化合物は、下記式III

(式中、XおよびYは前記と同意義である。)で示される化合物と2.6-ジー t-ブチルー4-メチルチオフェノールとから、たとえばアゾジカルボン酸エス テルを用いるなどの一般的な非対称ジスルフィッドの合成法によって製造するこ とができる。

(4) 式 I の化合物のうちmが 1 の化合物は、 2 . 6 - ジー t - ブチルー 4 - メチルチオフェノールをたとえば塩化スルフリルにてハロゲン化し、次いで塩基の存在下式 III の化合物と反応させることによって製造することができる。

なお、前記製法(1)における下記式Ⅳ

(式中、XおよびYは前記と同意義であり、Halは Λ 口ゲン原子であり、mは 2 ~ 10 の整数であり、nは 0、 1 または 2 である。) で示される中間体は、たとえば下記式

$$Y \longrightarrow X$$
NHCO-CH₂-S-COCH₃

(式中、XおよびYは前記と同意義である。)で示される化合物のチオエステル部分をエステルを加水分解する通常の方法(たとえば、含水エタノール中水酸化カリウムと反応させる方法)で加水分解してチオール体とし、直ちにこれと式

(式中、HalおよびHal は同一または相異なるハロゲン原子である。)で示される化合物とを反応させ、さらに必要に応じて硫黄原子を酸化することによって製造することができる。ここで用いられる塩基としては、たとえば炭酸カリウム、炭酸ナトリウム、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等の無機塩基、トリエチルアミン、ジイソプロビルエチルアミン、ピリジン等の有機塩基が挙げられる。硫黄原子の酸化は前記と同様である。

産業上の利用可能性

本発明の化合物は、ウサギ小腸ミクロソームを用いたACAT阻害試験において有意な活性を示し、さらにヒト低比重リポタンパクを用いた過酸化脂質生成抑制試験において強力な抑制作用を示したことから、動脈硬化用剤として有用である。

発明を実施するための最良の形態

以下、実施例を挙げて本発明を詳細に説明する。

実施例1

N-[2-(3.5-ジーt-ブチルー4-ヒドロキシフェニルチオ) アセチル] - 2.6-ジイソプロピルアニリン(化合物 1)の製造

N-(2-クロロアセチル)-2.6-ジイソプロピルアニリン(2.53g)、2.6-ジーt-ブチルー4-メルカプトフェノール(2.38g)、ヨウ化ナトリウム(1.5g)、炭酸カリウム(4.1g)およびジメチルホルムアミド(30ml)の混合物をアルゴン雰囲気下室温で16時間撹拌した。反応混合物に酢酸エチルを加え、3%塩酸、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(展開溶媒;酢酸エチル:へキサン=1:2)に付して標記の化合物(4.25g)を得た。

融点 144~145.5℃

同様の操作により以下の化合物を得た。

N-[2-(3.5-ジーt-ブチルー4-ヒドロキシフェニルチオ) アセチル]ー2.4.6-トリメトキシアニリン(化合物2)

融点110.5~112℃

実施例2

N-[3-(3.5-ジーtープチルー4-ヒドロキシフェニルチオ)プロピオニル]-2.6-ジイソプロピルアニリン(化合物3)の製造

N-アクリロイル-2,6-ジイソプロピルアニリン(2.31g)、2,6-ジー t-ブチル-4-メルカプトフェノール(2.38g)、トリエチルアミン(1.0 m l)およびメタノール(200 ml)の混合物をアルゴン雰囲気下室温で16時間撹 拌した。反応混合物を減圧留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (展開溶媒;酢酸エチル:ヘキサン=1:5)に付して標記の化合物(0.98g))を得た。

融点 157.5~160℃

実施例3

(2,6-ジイソプロピルフェニルアミノカルボニルメチル) - (3,5-ジー t -

プチルー4-ヒドロキシフェニル) ジスルフィッド(化合物4)の製造

2.6-ジーtーブチルー4ーメルカプトフェノール(4.77g)のエーテル(30ml)溶液にアゾジカルボン酸ジエチルエステル(3.48g)のエーテル(2ml)溶液を氷冷下に滴下した。反応混合物を室温で1時間攪拌した後、これにNー(2-メルカプトアセチル)ー2.6-ジイソプロピルアニリン(4.73g)のエーテル(50ml)懸濁液を加え、20分間攪拌した。 反応混合物を滅圧留去した後、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(展開溶媒;酢酸エチル:ヘキサン=1:5)に付して無色プリズム晶の標記の化合物(3.93g)を得た。

融点 137~140℃

実施例4

 $N-\{2-[(3.5-ジーt-ブチルー4-ヒドロキシフェニル)チオメチルチオ]アセチル}-2.6-ジイソプロピルアニリン(化合物 <math>5$)の製造

2,6-ジーtーブチルー4ーメチルチオフェノール(4.0g)の塩化メチレン(50ml)溶液に塩化スルフリル(1.27ml)を滴下し、3時間加熱還流した。反応混合物を減圧留去した後、これにアルゴン雰囲気下Nー(2ーメルカプトアセチル)ー2,6ージイソプロピルアニリン(2.9g)、炭酸カリウム(3.2g)およびジメチルホルムアミド(30ml)を加え、室温で2日間攪拌した。反応混合物に酢酸エチルを加え、3%塩酸、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(展開溶媒;酢酸エチル:ヘキサン=1:5)に付し、無色プリズム晶の標記の化合物(0.87g)を得た。

融点142~143℃

実施例5

1

 $N-\{2-\{2-\{(3,5-ジ-t-プチルー4-ヒドロキシフェニル)チオ]エチルチオ\}アセチル<math>\}-2,6-ジイソプロビルアニリン(化合物 6)の製造$

N-[(2-アセチルチオ)アセチル]-2.6-ジイソプロピルアニリン(5.87g)のエタノール(80ml)溶液にアルゴン雰囲気下10%水酸化ナトリウム液(8ml)を加え、室温で30分撹拌した。反応混合物に2-プロモー1-クロロエタン(2.87g)を滴下し、室温下16時間撹拌した。反応混合物に水を加え、塩

化メチレンで抽出した。塩化メチレン層を無水硫酸マグネシウムで乾燥した後、 減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (展開溶媒;塩化メ チレン:酢酸エチル=20:1) に付してN-[2-(2-クロロエチルチオ)アセ チル]-2.6-ジイソプロピルアニリン(5.3g)を得た。

融点 77~80℃

融点 128.5~129.5℃

同様の反応操作によって以下の化合物を得た。

 $N-\{2-\{3-[(3,5-ジーt-ブチルー4-ヒドロキシフェニル)チオ] プロピルチオ} アセチル] <math>-2.6-ジイソプロピルアニリン(化合物7)$

融点 128~129℃

 $N-\{2-\{4-[(3.5-ジーt-ブチルー4-ヒドロキシフェニル)チオ]ブチルチオ<math>\}$ アセチル $\}-2.6-ジイソプロピルアニリン(化合物 8)$

融点 112~113.5℃

 $N-\{2-\{5-\{(3.5-ジ-t-ブチル-4-ヒドロキシフェニル)チオ\}へ ンチルチオ<math>\}$ アセチル $\}$ -2.6-ジイソプロピルアニリン(化合物9)

融点 90~93℃

 $N-\{2-\{6-\{(3.5-ジ-t-ブチル-4-ヒドロキシフェニル)チオ}へキシルチオ\}アセチル<math>\}-2.6-ジイソプロビルアニリン(化合物10)$

融点 99.5~101℃

実施例6

 $N-\{2-\{2-[(3.5-ジーt-ブチルー4-ヒドロキシフェニル)チオ]エチルスルホニル\}アセチル<math>\}$ アセチル $\}$ アセチル $\}$ の

製造

N-[2-(2-クロロエチルチオ)アセチル]-2.6-ジイソプロピルアニリン (5.3 g) の塩化メチレン (50 m l) 溶液に氷冷下<math>m-クロロ過安息香酸 (5.5 g g) の塩化メチレン (100 m l) 溶液を滴下した。反応混合物を室温下2時間損拌した後、飽和重曹水で洗浄し、溶媒を減圧留去した。残渣を酢酸エチルとヘキサンの混合溶媒で再結晶してN-[2-(2-クロロエチルスルホニル)アセチル]-2.6-ジイソプロピルアニリン (3.25 g) を得た。

融点166~168℃

次いで、N-[2-(2-クロロエチルスルホニル)アセチル]-2.6-ジイソプロビルアニリン (2.77g)、2.6-ジーtープチルー4ーメルカプトフェノール(2.38g)、炭酸カリウム (2.7g)およびジメチルホルムアミド(30m I)の混合物をアルゴン雰囲気下室温で16時間攪拌した。反応混合物に酢酸エチルを加え、3%塩酸、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧留去した。残渣をシルカゲルカラムクロマトグラフィー(展開溶媒;酢酸エチル:へキサン=1:5)に付して標記の化合物 (2.74g)を得た。

融点 133.5~134.5℃

同様の反応操作によって以下の化合物を得た。

N- $[2-{3-[(3.5-ジ-t-プチル-4-ヒドロキシフェニル)チオ]プロピルスルホニル} アセチル] - 2.6-ジイソプロピルアニリン(化合物 1.2)$

融点 183~184℃

 $N-\{2-\{4-[(3.5-ジーtープチルー4-ヒドロキシフェニル)チオ] ブチルスルホニル<math>\}$ アセチル $\}$ $\}-2.6-ジイソプロピルアニリン(化合物 1 3)$

融点 147.5~148.5℃

N- $(2-\{5-[(3,5-ジ-t-ブチル-4-ヒドロキシフェニル)チオ]ペンチルスルホニル<math>\}$ アセチル $\}$ - 2, 6-ジイソプロピルアニリン(化合物 1 4)

融点 179.5~181℃

 $N-\{2-\{6-[(3.5-ジ-t-ブチル-4-ヒドロキシフェニル)チオ]へキシルスルホニル<math>\}$ アセチル $\}-2.6-ジイソプロピルアニリン(化合物 1.5)$

融点 135.5~136.5℃

試験例1 [ACAT阻害作用]

ウサギ小腸ミクロソーム分画は常法に従って調製し、得られたミクロソーム分画を 0.1 規定ショ糖、 0.0 3 規定エチレンジアミン四酢酸 (EDTA) および 0.0 5 規定塩化カリウムを含む 0.0 4 規定燐酸カリウム緩衝液 (pH7.4) に懸濁した。被検薬はジメチルスルホキシドに溶解して調製した。

1%牛血清アルブミンを含む 0.05 規定燐酸緩衝液(p H 7.4)に上記ゥサギ小腸ミクロソーム分画懸濁液 (タンパク質量として 250 μ g) および [1 - 14 C] オレイル コエンザイム A を加え、さらにこれに各種濃度の被検薬を加え全量を 500 μ l とした。この混合物を 37℃で6分間インキュベートした後、クロロホルムとメタノールの混合液(混合比=2:1)を加え反応を停止した。 攪拌後 クロロホルム層を採取し、これを濃縮乾固した。これにコレステロールオレエートのクロロホルム溶液(濃度 10 mg/ml)30 μ l を加え、シリカゲル薄層板(メルク社製 キーゼルゲル Art 5715)にスポットし、ヘキサンと酢酸エチルの混合液(混合比=100:3)で展開した。コレステロールオレエートに相当する部分をかきとり、放射能活性を液体シンチレーションカウンター(アロカ社製LSC-3000)で測定した。 被検薬を加えない試料についても同様に処理、測定した。これらの結果から、下記の式をもちいてACAT活性の抑制率(%)を求め、IC5m値を算出した。

ACAT活性抑制率(%)=

被検薬投与時のACAT活性-被検薬非投与時のACAT活性
被検薬非投与時のACAT活性

その結果を下記表に示した。

 \times 100

化合物 1 ++ 化合物 1 0 +++++ 化合物 3 +++++ 化合物 1 1 ++ 化合物 4 ++ 化合物 1 2 ++ 化合物 5 ++ 化合物 1 3 ++ 化合物 6 ++ 化合物 1 4 ++ 化合物 7 ++ 化合物 1 5 +++ 化合物 8 ++ C L 2 7 7 0 8 2 + 化合物 9 ++ プロブコール -	被検薬	活性の強さ	被検薬	活性の強さ
	化合物 3 化合物 4 化合物 5 化合物 6 化合物 7 化合物 8	++++ ++ ++ ++ ++	化合物 1 1 化合物 1 2 化合物 1 3 化合物 1 4 化合物 1 5 C L 2 7 7 0 8 2	++ ++ ++ ++

(注)

表中の記号は以下に示す活性の強さを示す。

活性の強さ I C 50値

- : 1000nM以上
+ : 1000~500nM
++ : 500~100nM
+++ : 500~100nM
++++ : 100~ 50nM

CL277082:

N-(2,4-ジフルオロフェニル)-N-[(4-ネオペンチルフェニル) メチル] -N-ヘプチルウレア

' プロブコール:

2、2-ビス [(4-ヒドロキシー3、5-ジーt-ブチル)フェニルチオ]プロパン

試験例2 [過酸化脂質生成抑制作用]

めた。

ヒトLDL (低比重リボタンバク) を200μg/ml、2価の銅イオンを10μMを含むF-10培地(全量1ml)にジメチルスルホキシドに溶解した検体を適当量加え、37℃で6時間インキュベートした。反応混合物に10%トリクロロ酢酸溶液を添加して反応を停止させ、このうち1mlを分取し、0.67%チオバルビツール酸溶液1mlに加え、100℃で30分間加熱した。反応混合物を3000回転/分で15分間遠心分離し、上澄中の過酸化物を530nmで比色定量を行い、検体の過酸化脂質生成抑制率を算出し、1Csp値を求

結果を下記表に示した。

被検薬	活性の強さ
化合物 1	++
化合物 2	++
プロブコール	++
CL277082	_

(注)

表中の記号は以下に示す活性の強さを示す。

活性の強	さ	I C se值		
_	:	100 µ M以上		
+	:	100~10μΜ		
++	:	10~ 1μM		

CL277082:

 $N - (2, 4 - \Im) - N - [(4 - \mathop{\bar{\lambda}} + \mathop{\bar{\lambda$

プロブコール:

2.2-ビス [(4-ヒドロキシー3.5-ジーt-ブチル) フェニルチオ] プロパン

請求の範囲

(1)式

Y NHCO-A-S C(
$$CH_3$$
)₃

[式中、Xは炭素数1~4のアルキル基または炭素数1~4のアルコキシ基を示し、Yは水素原子または炭素数1~4のアルコキシ基を示し、Aは炭素数1~4のアルキシ基を示し、Aは炭素数1~4のアルキレン基または式

(式中、mは0~10の整数を示し、nは0、1または2を示す。)で表わされる基を示す。]で表されるフェノール誘導体およびその塩。

(2)式

[式中、Xは炭素数1~4のアルキル基または炭素数1~4のアルコキシ基を示し、Yは水素原子または炭素数1~4のアルコキシ基を示し、Aは炭素数1~4のアルキシ基を示し、Aは炭素数1~4のアルキレン基または式

(式中、mは0~10の整数を示し、nは0、1または2を示す。)で表わされる基であり、Halはハロゲン原子である。)で示されるアニリド誘導体を塩基の存在下に2.6-ジーt-プチルー4-メルカプトフェノールと反応させることを特徴とする式

$$X$$
NHCO-A-S
 $C(CH_3)_3$

[式中、Xは炭素数1~4のアルキル基または炭素数1~4のアルコキシ基を示し、Yは水素原子または炭素数1~4のアルコキシ基を示し、Aは炭素数1~4のアルキシ基を示し、Aは炭素数1~4のアルキレン基または式

$$-CH_2-S-(CH_2)_n-(O)_n$$

(式中、mは $0\sim1$ 0の整数を示し、nは0、1または2を示す。) で表わされる基を示す。] で表されるフェノール誘導体およびその塩の製造方法。

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No PCT/JP91/01506

I CLASSIEICA	TION OF SUBJECT MATTER (If several classifi	cation symbols apply, indicate all) 4			
I. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER (if several classification symbols apply, Indicate all) According to International Patent Classification (IPC) or to both National Classification and IPC					
Int. C	5 c07c323/60, 323/65,	381/04, A61K31/165			
II. FIELDS SEAL	RCHED				
	Minimum Document				
Classification Syste	m	Classification Symbols			
IPC	IPC C07C323/60, 323/65, 381/04, A61K31/165				
	Documentation Searched other the to the Extent that such Documents	nan Minimum Documentation are Included in the Fields Searched a			
III. DOCUMENT	S CONSIDERED TO BE RELEVANT *	del of the colournt nessangs 12	Relevant to Claim No. 13		
Category . 1	Citation of Document, 11 with Indication, where appr	opnate, of the relevant passaves	1, 2		
X JI Se CI 1:	P, A, 61-197554 (G. D. September 1, 1986 (01. 09 laims 1 to 3, 6, 8, 9 to ine 19, lower right column camples 4, 6, 10, 13 to EP, A1, 190682 & DE, G, AU, A, 8652886 & ZA, A,	tearle & Co.), 1. 86), 10, 13, 15, 11, page 4 to 1, page 5, 14 3674014	1, 2		
A _I C:	JP, A, 03-95154 (Shionogi & Co., Ltd.), April 19, 1991 (19. 04. 91), Claims 1, 3, line 6, upper left column to line 10, upper right column, page 6 (Family: none)				
		•			
1	·				
*Special categories of cited documents: 19 *A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance considered to be of particular relevance filling date or priority date and not in conflict with the application but cited to enderstand the principle or theory underlying the invention cannot be considered novel or cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document citation or other special reason (as specified) "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "P" document published prior to the international filling date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention cannot be considered novel or cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document be considered to involve an inventive step when the document be considered to involve an inventive step when the document be considered to involve an inventive step when the document be considered to involve an inventive step when the document be considered to involve an inventive step when the document be considered to involve an inventive step when the document be considered to involve an inventive step when the document be considered to involve an inventive step when the document be considered to involve an inventive step when the document be considered to involve an inventive step when the document be considered to involve an inventive step when the document be considered to involve an inventive step when the document be considered novel or cannot be considered					
later than t	he priority date claimed				
IV. CERTIFICATION Date of the Actual Completion of the International Search Date of Malling of this International Search Date of Malling of this International Search					
	13, 1992 (13. 01. 92)	January 28, 1992			
International Sea	rehing Authority	Signature of Authorized Officer			
	se Patent Office				

□ B 原 特許分類 (IPC)	「発酵の質	【する分野の分類			
関 章 を 行 っ た 最 小 限 資 科		(IPC) Int. CL* C07C32	3/60,32	3/65,	381/04
関 章 を 行 っ た 最 小 限 資 科	双 国数超常	をか行った分野			
	II. ENRUGE		小限質	料	
IPC	分類体	系 分類記	5 号		
皿. 関連する技術に関する文献 **IMXMの** 引用文献名 及び一部の箇所が関連するとさは、その関連する箇所の表示 *** ** ** ** ** ** ** ** **		C07C323/60,323/	/65,381.	/04,	
皿. 関連する技術に関する文献 **IMXMの** 引用文献名 及び一部の箇所が関連するとさは、その関連する箇所の表示 *** ** ** ** ** ** ** ** **		11. 现 不利 以外 小 签 村	巻を行ったもの		
引用文献の 引用文献名 及び一部の箇所が関連するとさは、その関連する箇所の表示 対		数小阪資料以外の資料であ		•	
別用文献名 及び一部の箇所が、関連するとされ、 での起す	田. 関連する	5技術に関する文献			15.
X JP, A, 61-197554(シー・デイ・サール アンド コンパニー), 1.9月.1986(01.09.86), 特許請求の範囲第1-3,6,8,9-10,13, 15項,第4頁右下機第19行-第5頁左上欄第2行, 実施例4,6,10,13-14&EP,A1,190682 &DE,G,3674014&AU,A,8652886 &ZA,A,8600771 PA JP,A,03-95154(塩野鉄製業株式会社), 19.4月.1991(19.04.91), 昨時潤求の範囲第1,3項,第6頁左上欄第6行-右上	引用文献の※	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、	その関連する箇所	fの表示 	請求の範囲の番号
パニー)、 1.9月.1986(01.09.86)、 特許請求の範囲第1-3、6、8、9-10、13、 特許請求の範囲第1-3、6、8、9-10、13、 15項、第4頁右下機第19行-第5頁左上欄第2行、 実施例4、6、10、13-14&EP、A1、190682 & DE、G、3674014&AU、A、8652886 & ZA、A、8600771 PA JP、A、03-95154(塩野鉄製業株式会社)、 19.4月.1991(19.04.91)、 此時潤求の範囲第1、3項、第6頁左上欄第6行-右上		P, A, 61-197554(ジー・デイ	・サール アン	ドコン	1 , 2
	PA J	許請求の範囲第1-3,6,8,5項,第4頁右下標第19行-第 施例4,6,10,13-14& DE,G,3674014&AU,A, ZA,A,8600771 P,A,03-95154(塩野鉄製)	9 — 1 0 , 1 5 页左上編第 EP, A1, 1 ! 8 6 5 2 8 8 6 &株式会社)	,	1,2
#3 日本 (明月 文献のカテゴリー 「T」 国際出願日又は優先日の後に公表された文献であって 願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理 のために引用するものではなく、発明の原理又は理論の理 のために引用するもの 「X」 特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の 提生又は進歩性がないと考えられるもの 「Y」 特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上 (理由を付す) 「O」 口頭による関示、使用、展示等に含及する文献 「P」 国際出願目前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願の 日の後に公表された文献 「A」 特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上 対に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上 が比を考えられるもの 「A」 同一パテントファミリーの文献					
N. 12 II					
国際調査を完了した日 13.01.92 28.01.92		2			
超版調査機関 権限のある職員 4 H 9 1 6	FET MET TO THE MET PLAN	框限	のある職員		4 H 9 1 6 0
日本国特許庁 (ISA/JP) 特許庁審査官 場中 哲 雄		国特許庁 (ISA/JP) 特語	午庁審査官	塚 中	哲堆

株式PCT/ISA/210(第2ページ) (1981年10月)